

Prof. Laurent.

Mon cher Hofmann

m^r Liebig vous a sans doute communiqué une lettre que j'ai écrite
dernièrement sur les combinaisons azotées. je suis sûr que vous lui
vous regardez mon idée comme une farce. et bien écoutez
je viens d'analyser la quinine = $C^{38}A_3^2H^{22}O^7$ ou le double et
non $C^{40}H^{24}A_3^2O^7$. les analyses de la quinoïine de guerhardt et brownlieff
sont mauvaises. j'ai écrit à guerhardt qui vient de me répondre que
la quinoïine = $C^{36}H^{14}A_3^2$ et de plus qu'elle est identique avec le seuhol
je viens d'analyser la morphine = $C^{64}H^{36}A_3^2O^6$
la caféine n'allait pas; elle va maintenant jusqu'à son poids atomique
doit être doublé. la dophine = $C^{92}H^{32}A_3^2$ et non H^{30} . le pieryl =
 $C^{84}H^{30}A_3^2O^4$ et non H^{28} .
l'isatryde, l'indium, l'hydriindium ne sont pas. mais le poids des
deux premiers doit être doublé et celui de la 2^e quadruplé.
je viens d'analyser l'indinate et l'hydriindinate de K^o tous les deux
bien cristallisés.

debien: croyez vous que si H^2 en rajoutant à l'isatine
double le poids atomique de celui-ci, qu'il ne doit pas en être de même
lorsque H^2 s'ajoute à l'indigo, à l'alloxane et à la quinone.

n'est-il pas évident que l'un a pareille cette dernière

quinone = 2.

crist. blanc = $2H^4$
" vert = $2H^4$

je vais analyser la cinchonine, j'espère que ce sera $C^{76}H^{44}A_3^2O^2$
voyons, oui ou non, est-ce vous avec moi? Oui, n'est-ce pas.
alors écrivez moi à Paris chez mon père rue Richelieu 43.
s'y sera lorsque vous recevrez cette lettre.

guerhardt va publier un journal. (Meuve des travaux
chimiques de l'échange. il y joindra les travaux et les miens.
et un peu plus tard, il fera en même temps le résumé de ce qui
s'est fait en France. nous nous coalisons pour renverser la vieille
idée. il nous faut un ~~travail~~ commun vous pour nous
aider, et certainement vous le ferez. je pense que guerhardt

Mentien

Hofmann

Mentien

au laboratoire de chimie

Gießen

Post Dammstadt

à écrit au Dr. Jekelius.

il faut adopter les Eq: de gaurh. (Voyez d'ailleurs le mémoire de Schreter sur la densité de l'azote), rejeter les formules de Berzelius, chercher une classification, et un système de formules qui ne pût être moins à l'arbitraire, là où il faudrait si vous enky dans notre coalition, et moi-même vous direz Oui, que vous fîtes parvenir à G. les épreuves même incorrectes de votre journal, afin qu'il puisse le traduire avant toute autre publication. Son 1^{er} no renfermera votre fameux mémoire sur l'azote; si j'étais sûr de vous je vous offrirais une comédie, ou plutôt je vous enverrais 2 bouteilles de champagne à votre santé.

Salut au Dr. Jekelius et à mon brave et silencieux ami, l'inventeur breveté des Babel chlorés.

ay Laurin

Oh! que la routine est une machine puissante.

Supposons que la garonae soit plein d'eau oxygénée et que l'eau soit inconnue, ne dirait-on pas

$$100 + 6,25 = O^{1Eq} + H^{1Eq} \text{ ou } 1at + 1at. \text{ ou } 1^{vol} + 1^{vol}.$$

$$\text{Donc } 6,25 + 221 = (Ch + H) \text{ ou } id \text{ — " } id$$

$$\text{Donc } 221 + \frac{490}{2} K = Ch + K \text{ " } id \text{ " } id$$

Si plus tard on découvrirait l'eau on dirait

$$100 + 2.6,25 = O H^2 \text{ equiv. atome ou volume}$$

$$100 + 2.245 = O K^2 \text{ " " " "}$$

Oxide de potassium alors analogue à l'oxide de Macodyle

sur le volume de vapeur on aurait

$$O^2 H^4 = 4 \text{ vol}$$

$$O^2 K^4 = id$$

$$O^2 K K^4 = id$$

$$K K^4 = id$$

La Na

DSI

LAURENT (*Auguste, prof. chem., Bordeaux, 1807-53*) A.L.S. (Age. **LAURENT**), undated, to 'Monsieur [A. W. v.] Hofmann, au Laboratoire de Chimie, etc., GIESSEN,' 2 closely written pages 8vo., £3, 15s

LONDON BOTHERAN

52

An important letter, full of chemical formulæ, apparently referring to his nucleus theory, which was attacked by Liebig and Berzelius. 'Mon cher Hofmann, M. Liebig vous a sans doute communiqué une lettre que je lui [ai] écrite dernièrement sur les combinaisons azotiques [*sic*]. Je suis sur que vous et lui vous regardez mon idée comme une farce. eh bien écoutez je viens d'analyser la quinine = $\text{C}^{38} \text{Ag}^2 \text{H}^{22} \text{O}^2$ ou le double et non $\text{C}^{40} \text{H}^{24} \text{Az}^2 \text{O}^2$ les analyse de la quinoléine de Guerhardt [*sic*] et—sont mauvaises. Je l'ai écrit a Guerhardt qui vient de repondre que la quinoléine = $\text{C}^{36} \text{H}^{14} \text{Az}^2$, et de plus qu'elle est identique avec le Leukol Je viens d'analyser la morphine = $\text{C}^{68} \text{H}^{38} \text{Az}^2 \text{O}^6$.' . . .

[unclear] de, M.D., prof. chem., Liege, 1795-1887) A.L.S. (DR. L. KONINCK), Liège le 9 Juillet 1877, to Sir John Evans, F.R.S., 2 pages 8vo., regretting (at length) to be unable to accept an invitation, 12s 6d

5763 **KROPOTKIN** (**Prince Peter Alexeievitch**, geographer and revolutionary, 1842-1921) A.I. (P. KROPOTKIN), Viola, Bromley, Kent, December 30, 1897, to 'Dear Professor [Silvanus Thom[p]son, 2 pages 8vo., 17s 6d

Thanking him for a christmas card, 'with the most poetic spot of the beautiful [Canadian] scenery which we saw summer.'

5764 **LA BECHE** (**Sir Henry Thomas de**, F.R.S., first Director-General, Geol. Survey, 1796-18